Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/005429

International filing date: 24 March 2005 (24.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-086809

Filing date: 24 March 2004 (24.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 16 June 2005 (16.06.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 3月24日

出 願 番 号

 Application Number:
 特願2004-086809

バリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 番号

JP2004-086809

The country code and number of your priority application, to be used for filing abroad under the Paris Convention, is

出 願 人

三菱樹脂株式会社

Applicant(s):

2005年

6月 1日





特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

 【書類名】
 特許願

 【整理番号】
 P040324YA

【提出日】平成16年 3月24日【あて先】特許庁長官 殿

【国際特許分類】 B32B 27/00

【発明者】

【住所又は居所】 滋賀県長浜市三ツ矢町5番8号 三菱樹脂株式会社 長浜工場内 【氏名】 今井 隆

【発明者】

【住所又は居所】 滋賀県長浜市三ツ矢町5番8号 三菱樹脂株式会社 長浜工場内

【氏名】 杉江 さおり

【特許出願人】

【識別番号】 000006172

【氏名又は名称】 三菱樹脂株式会社

【代表者】 神尾 章

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 022644 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 図面 1

 【物件名】
 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

【請求項2】

前記導電性水蒸気バリアー層の少なくとも片面に、熱可塑性樹脂に導電剤を混合してなる低電気抵抗層を積層した導電性熱可塑性樹脂フィルムであって、低電気抵抗層について、 JIS K-7194の四探針法で測定した体積固有抵抗値が前記導電性水蒸気バリアー層の体積固有抵抗値の1/2以下であることを特徴とする請求項1記載の導電性熱可塑性樹脂フィルム。

【請求項3】

前記低電気抵抗層に含まれる導電剤の少なくとも1種類が、繊維径が0.0035~0.5 μm、繊維長が0.1~100μmである微細な炭素繊維であることを特徴とする請求項2記載の導電性熱可塑性樹脂フィルム。

【請求項4】

前記低電気抵抗層の厚みが 1 ~ 5 0 μ m の範囲であることを特徴とする請求項 2 又は 3 記載の導電性熱可塑性樹脂フィルム。

【請求項5】

前記導電性水蒸気バリアー層に含まれる導電剤として、平均粒子径 1 μ m以上 2 0 μ m以下であり、粒子径 4 0 μ m以下の粒子からなる粉体重量が粉体重量全体の 8 0 %以上を占めている黒鉛粉体と、カーボンブラック粉体を含むことを特徴とする請求項 1 乃至 4 記載の導電性熱可塑性樹脂フィルム。

【請求項6】

前記導電性水蒸気バリアー層に含まれるカーボンブラック粉体の体積充填率Aおよび黒鉛粉体の体積充填率Bが、下記式の範囲内にあることを特徴とする請求項1乃至5記載の導電性熱可塑性樹脂フィルム。

$$0 < A \le 0.4 \times (1-B)$$

 $0 < B \le 0.5$

【請求項7】

電気二重層キャパシタ用集電体及びプロトンイオンポリマー電池用集電体に用いることを特徴とする請求項1乃至6のいずれか記載の導電性熱可塑性樹脂フィルム。

【書類名】明細書

【発明の名称】導電性熱可塑性樹脂フィルム

【技術分野】

 $[0\ 0\ 0\ 1]$

本発明は、水蒸気バリアー性及び導電性に優れた導電性熱可塑性樹脂フィルムに関する

【背景技術】

[0002]

電気二重層キャバシタは、より高い出力電流を得る目的で、複数の電気二重層キャバシタセルを、直列及び並列の組み合わせにて接続し使用する場合が多い。しかしながら、これら複数のキャパシタセルの複合化により、複合体全体が有する内部抵抗も大きくなり、低い出力電流しか得られない場合が多い。このようなことから、個々のキャバシタセルが有する内部抵抗を出来るだけ小さくすることが望まれており、特にキャバシタセルを構成する電解液と活性炭電極との界面で生じる抵抗や活性炭電極と集電体との界面で生じる抵抗、および集電体自身が有する抵抗の低減化が要求されている。中でも水系電解液を用いる電気二重層キャバシタにおいては、キャバシタセルが積層型構造になっており、集電体自身が有する抵抗を低減するためには、集電体が有する厚み方向に対する抵抗の低減化が必要となる。

[0003]

また、水系電解液を用いる電気二重層キャパシタにおいては、一般に電解液として25~40%程度の硫酸水溶液が使用されており、通常、80℃以下程度の温度にて使用されている。そして、例えば、80℃を超えるような温度環境下で電気二重層キャパシタを使用すると、電解液中の水分が集電体を透過し易くなり、そのことに起因して、電解液の電気伝導率が低下し、キャパシタセル全体の抵抗値が上昇したりするなどして電気二重層キャパシタの寿命が短くなるという問題がある。

 $[0\ 0\ 0\ 4\]$

プロトンイオンポリマー電池においても、前記キャパシタセルの内部抵抗の低減化と同様に、電池セルの内部抵抗低減化が要求されている。そして、電気二重層キャパシタと同様に電池セルが積層型構成をとる電池においては、集電体が有する厚み方向に対する抵抗の低減化が要求されている。

[0005]

また、プロトンイオンポリマー電池においても、前記電気二重層キャバシタの場合と同様に、一般に電解液として25~40%程度の硫酸水溶液が使用されており、例えば、80℃を超えるような温度環境下においては、電解液中の水分が集電体を透過し易くなり、そのことに起因して、電解液の電気伝導率が低下し、電池セル全体の抵抗値が上昇したりするなどしてプロトンイオンポリマー電池の寿命が短くなるという問題がある。

[0006]

 $[0\ 0\ 0\ 7\]$

しかしながら、このような方法で作製した集電体は、フィルムの厚み方向の電気抵抗は 低いものの、流延法に基づく成形体であるために

- (1)フィルムに歪みが発生しやすい
- (2)フィルムにピンホールが発生しやすい
- (3)残留溶剤が残りやすい
- (4)生産性が悪い

等の問題あり、特に、ピンホールが生じやすいという問題から、十分な水蒸気バリアー性を有していない。

[0008]

また、水蒸気バリアー性の向上化という課題に対しては、従来から、ブチルゴムなど透湿度の低いゴムと導電性カーボンを混錬してシート化することで、透湿度の低い集電体を作製している。しかし、導電シートの厚み方向に対してより低い抵抗を持たせる目的でゴム中に導電剤を多く入れようとすると、一般に、樹脂と導電剤を混練する場合よりも溶融時の粘度が高くなるので、成形しにくいという欠点がある。また、その結果、得られるシートの厚みも厚くなる傾向にあり、かえって抵抗が高くなる問題がある。

[0009]

【特許文献1】WO97/25738

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0010]

本発明の目的は、優れた水蒸気バリアー性と導電性を有した熱可塑性樹脂フィルムを提供することにある。

【課題を解決するための手段】

 $[0\ 0\ 1\ 1\]$

本発明は上述の問題点を解消できる導電性熱可塑性樹脂フィルムを見出したものであり、その要旨とするところは、熱可塑性樹脂に導電剤を混合してなる導電性熱可塑性樹脂フィルムにおいて、前記導電性熱可塑性樹脂フィルムは少なくとも導電性水蒸気バリアー層を含み、該導電性水蒸気バリアー層についてJIS K-7129 B法による透湿度が、40°C、90% RHの雰囲気下、フィルム厚み100 μ mにおいて、3 g/(m^2 ·24時間)以下であるとともに、導電性水蒸気バリアー層についてJIS K-7194の四探針法で測定した体積固有抵抗値が0.5 Ω ·c m以下であることを特徴とする導電性熱可塑性樹脂フィルムにある。

 $[0\ 0\ 1\ 2]$

 $0 < A \leq 0.4 \times (1-B)$

 $0 < B \le 0.5$

の範囲内にあることを特徴とする導電性熱可塑性樹脂フィルムであることを含んでいる。 また、上記導電性熱可塑性樹脂フィルムは電気二重層キャパシタ用集電体及びプロトンイ オンポリマーに用いることができる。

【発明の効果】

 $[0\ 0\ 1\ 3]$

本発明の導電性熱可塑性樹脂フィルムは、優れた水蒸気バリアー性を有するとともに、優れた導電性も有しており、特に電気二重層キャバシタ用集電体やプロトンイオンポリマー電池用集電体への利用性が大きい。

【発明を実施するための最良の形態】

 $[0\ 0\ 1\ 4]$

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明の導電性熱可塑性樹脂フィルムに使用する熱可塑性樹脂としては特に制限はない 。例えば、エチレンを含む単独重合体又は共重合体等のポリオレフィン(PO)系樹脂又 はポリオレフィン系エラストマー、環状ポリオレフィン等の非晶質ポリオレフィン樹脂(APO)、ポリスチレン(PS)、ABS、SBS、SIS等のポリスチレン系樹脂又は SEBS、SEPS、SEEPS等の水素添加されたスチレン系エラストマー、ポリ塩化 ビニル(PVC)樹脂、ポリ塩化ビニリデン(PVDC)樹脂、ポリメチルメタクリレー ト(PMMA)、共重合アクリル等のアクリル系樹脂、ポリエチレンテレフタレート(P ET)等のポリエステル系樹脂、ナイロン6、ナイロン12、共重合ナイロン等のポリア ミド(PA)系樹脂、ポリビニルアルコール(PVA)樹脂、エチレンービニルアルコー ル 共重 合体 (E V O H) 等のポリビニルアルコール 系樹脂、ポリイミド (P I) 樹脂、ポ リエーテルイミド(PEI)樹脂、ポリサルホン(PS)樹脂、ポリエーテルサルホン(PES) 樹脂、ポリアミドイミド(PAI) 樹脂、ポリエーテルエーテルケトン(PEE K) 樹脂、ポリカーボネート (PC) 樹脂、ポリビニルブチラール (PVB) 樹脂、ポリ アリレート(PAR)樹脂、フッ化ビニリデン一四フッ化エチレン一六フッ化プロピレン 共重合体(THV)、四フッ化エチレン一六フッ化プロピレン共重合体(FEP)、フッ 化ビニリデン(PVDF)、フッ化ビニル(PVF)、等のフッ素系樹脂又はエラストマ ー、(メタ)アクリレート系樹脂などが挙げられる。

[0015]

中でも、導電性水蒸気バリアー層中に使用する樹脂としては、樹脂の中でも比較的水蒸気バリアー性に優れ、また耐酸性に優れる、ポリオレフィン(PO)系樹脂、環状ポリオレフィン等の非晶質ポリオレフィン樹脂(APO)、SEBS、SEPS、SEEPS等の水素添加されたスチレン系エラストマー、又はポリオレフィン系エラストマー、フッ素系樹脂又はフッ素系エラストマーの使用が好ましく、より好ましくは、PO系樹脂や環状ポリオレフィン等の非晶質ポリオレフィン樹脂(APO)、ポリプロピレン系エラストマー及びフッ素系エラストマーが特に水蒸気バリアー性、耐酸性に優れており、好ましい。

$[0\ 0\ 1\ 6\]$

また、水蒸気バリアー性や耐酸性だけでなく、力学的物性その他導電性熱可塑性樹脂フィルムに必要とされる性能を発現させる等の目的から、これらの樹脂をブレンドして使用することも好ましい。

$[0\ 0\ 1\ 7]$

導電性熱可塑性樹脂フィルム中に含まれる導電剤は、天然黒鉛、熱分解黒鉛、キッシュ 黒鉛等の人造黒鉛粉体、酸性溶液に前述した黒鉛を浸漬させた後、加熱して膨張させた膨 張黒鉛、ケッチェンブラック、アセチレンブラックやファーネス法等で作られたカーボン ブラック、PAN系、ピッチ系等のカーボン繊維、アーク放電法、レーザ蒸着法、気相成 長法等で作られたカーボンナノファイバー、タングステンカーバイト、シリコンカーバイト、 炭化ジルコニウム、炭化タンタル、炭化チタン、炭化ニオブ、炭化モリブデン、炭化 バナジウムなどの金属炭化物、酸化チタン、酸化ルテニウム、酸化インジウムなどの金属 酸化物、窒化クロム、窒化アルミニウム、窒化モリブデン、窒化ジルコニウム、窒化タン タル、窒化チタン、窒化ガリウム、窒化ニオブ、窒化バナジウム、窒化ホウ素などの金属 窒化物、鉄繊維、銅繊維、ステンレス繊維などの金属繊維、チタン粉、ニッケル粉、錫紛 、タンタル紛、ニオブ粉などの金属粉末が挙げられる。

$[0\ 0\ 1\ 8]$

導電性水蒸気バリアー層の透湿度については、JIS K-7129 B法による透湿度が、40 $\mathbb C$ 、90 % RHの場合に、フィルム厚み100 μ mにおいて、3 g/(m^2 ・24 時間)以下、好ましくは2 g/(m^2 ・24 時間)以下、より好ましくは、1 g/(m^2 ・24 時間)以下、更により好ましくは、0. 5 g/(m^2 ・24 時間)以下の範囲が良い。透湿度が40 $\mathbb C$ 、90 % RHの場合に、フィルム厚み100 μ mにおいて、3 g/(m^2 ・24 時間)を超えると、80 $\mathbb C$ 程度以上の高温環境下において、電気二重層キャバシタ用集電体やプロトンイオンポリマー電池用集電体として使用した場合、電解液中

の水分が集電体を透過し易くなり、そのことに起因して、電解液の電気伝導率が低下し、 電池セル全体の抵抗値が上昇したりするなどしてプロトンイオンポリマー電池の寿命が短 くなるためである。

$[0\ 0\ 1\ 9\]$

また、導電性水蒸気バリアー層の体積固有抵抗値については、JISK7194に準じて求めた体積固有抵抗値が 0.5Ω Cm以下、好ましくは 0.3Ω Cm以下、更に好ましくは 0.1Ω Cm以下の範囲が良い。体積固有抵抗値が 0.5Ω Cmを越えると、電気二重層キャバシタ用集電体やプロトンイオンポリマー電池用集電体として使用した場合、電気二重層キャバシタやプロトンイオンポリマー電池の内部抵抗が増加しやすいためである。

[0020]

具体例を挙げると、導電性水蒸気バリアー層に含む導電剤としては、導電性水蒸気バリアー層に、低い水蒸気透過性を与える効果を有する黒鉛粉体を含むことが好ましく、樹脂に対し少量の添加で高い導電性を得ることが可能なケッチェンブラックなどのカーボンブラック粉体も含むことが好ましい。

$[0\ 0\ 2\ 1\]$

また、導電性水蒸気バリアー層中に含む黒鉛粉体は、平均粒子径 $1~\mu$ m以上 $2~0~\mu$ m以下であり、粒子径 $4~0~\mu$ m以下の粒子からなる粉体重量が粉体重量全体の 8~0~%以上を占めていることが好ましい。

例えば、熱可塑性樹脂にカーボンブラックと黒鉛を混合する場合、カーボンブラック粉体の体積充填率Aおよび黒鉛粉体の体積充填率Bが、下記式の範囲内のものであることが好ましく、透湿度が低く更に体積固有抵抗値の小さい導電性水蒸気バリアー層を得ることが可能である。

$$0 < A \le 0.4 \times (1-B)$$

 $0 < B \le 0.5$

[0022]

導電性熱可塑性樹脂フィルムに含まれる導電性水蒸気バリアー層の製法としては、熱可塑性樹脂と導電材を有機溶剤に分散混合した溶液を、離型性を有する基材に塗布乾燥した後、基材から剥離して作製する製法は、ピンホールが発生し易く、押出成形法やロール成形法などで熱可塑性樹脂を加熱溶融させて成形する方法が好ましい。

[0023]

本発明の導電性熱可塑性樹脂フィルムは、前記導電性水蒸気バリアー層のみをその構成要素とすることもできるが、導電性水蒸気バリアー層の少なくとも片面に、導電性水蒸気バリアー層の電気抵抗よりも低い抵抗を有する低電気抵抗層を設けることにより、被接触体との接触抵抗を大幅に低減できる。

[0024]

特に、本発明の導電性熱可塑性樹脂フィルムを電気二重層キャパシタやプロトンイオンポリマー電池用の集電体として使用する場合、被接触体は電極や外装ケース(ステンレス系など)となるが、導電性熱可塑性樹脂フィルム中の低電気抵抗層の電気抵抗を導電性水蒸気バリアー層の抵抗より低くすることで、被接触体との接触抵抗を低減することができ、電気二重層キャパシタやプロトンイオンポリマー電池の内部抵抗値を小さくすることができる。

[0025]

低電気抵抗層のJIS K-7194の四探針法で測定した体積固有抵抗値は、導電性水蒸気バリアー層の厚み方向への体積固有抵抗値の1/2以下、好ましくは1/5以下にするのが良く、低電気抵抗層の体積固有抵抗値が、導電性水蒸気バリアー層の体積固有抵抗値の1/2を超えると、被接触体との接触抵抗が大きくなり易い。

$[0 \ 0 \ 2 \ 6]$

低電気抵抗層に含む導電剤としては、耐食性、導電性に優れる、微細な炭素繊維を用いるのが良い。微細な炭素繊維の繊維径は0.0035~0.5 μm、好ましくは0.08

 ~ 0 . $2~\mu$ m の範囲が良く、繊維長は 0. $1 \sim 1~0~0~\mu$ m 、好ましくは $1 \sim 5~0~\mu$ m の範囲が導電性に優れ好ましい。

[0027]

低電気抵抗層の熱可塑性樹脂と微細な炭素繊維の割合は、低電気抵抗層の体積固有抵抗値が導電性バリアー層の体積固有抵抗値の1/2以下になるように適宜決めればよいが、熱可塑性樹脂と微細な炭素繊維の体積比率が15/85~85/15の範囲が好ましい。

[0028]

低電気抵抗層の厚みは $1\sim50~\mu$ m、好ましくは、 $3\sim20~\mu$ mの範囲が良く、 低電気抵抗層の厚みが $1~\mu$ m未満では、厚みが薄いために低電気抵抗層にピンホールが発生し易く、体積固有抵抗値の大きくなる部位ができ易い。また、低電気抵抗層の厚みが $50~\mu$ mを超えると、導電性樹脂フィルムが脆くなるという問題が発生し易い。

[0029]

また、低電気抵抗層の製法としては、特に限定されることはなく、熱可塑性樹脂と導電材を有機溶剤に分散混合した溶液を、離型性を有する基材に塗布乾燥した後、基材から剥離して作製する製法や、押出成形法やロール成形法などで熱可塑性樹脂を加熱溶融させて成形する方法などで作製すれば良い。

[0030]

本発明の導電性熱可塑性樹脂フィルムの用途は、導電性に優れているため、蓄電デバイスや発電機等の部材として使用した場合、その内部抵抗を小さくすることができる。また、水蒸気バリアー性にも優れるため、水系電解液を用いる電気二重層キャバシタやプロトンイオンポリマー電池の集電体として使用できる。

[0031]

以下、実施例について説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。

(実施例1~4)

<導電性水蒸気バリアー層の作製>

熱可塑性樹脂と導電剤とを表1に記載した割合で2軸押出機(押出機温度230℃)にて混合した後、得られた混合物を、単軸押出機(押出機温度230℃)を使用し口金から押出して、導電性熱可塑性樹脂フィルムを作製した。

得られた導電性熱可塑性樹脂フィルムの厚みはいずれも100μmであり、フィルムの体積固有抵抗値、厚み方向の抵抗値及び、透湿度を表1に示した。尚、表1記載の熱可塑性樹脂及び導電剤は以下のものを使用した。

1. ポリオレフィン系エラストマー

出光興産(株)製 「M142E」 比重0.88

2. カーボンブラック

ライオン (株) 製 「ケッチェンブラックEC600 TD | 比重1.5

3. 黒鉤(人造黒鉛粉)

昭和電工(株)製 $\begin{bmatrix} UFG-30 \end{bmatrix}$ 比重2.2 昭和電工(株)製 $\begin{bmatrix} UFG-5 \end{bmatrix}$ 比重2.2

[0032]

(実施例5)

<低電気抵抗層の作製>

SEBS(旭化成製 「タフテックH1041」 比重0.91)と微細な炭素繊維(昭和電工(株)製 「気相法炭素繊維 VGCF」 比重2)を体積比で80/20の割合で、固形分濃度8重量%になるように、それぞれTHF(テトラヒドロフラン)に分散し、分散液を作製した。

使用した微細な炭素繊維は、繊維径150nm、繊維長10~20 μ m、嵩比重0. 035g/cm3、真比重2. 0g/cm3のものを使用した。

この分散液を基材フィルム(ポリプロピレンフィルム:厚み $50\mu m$)上にバーコーター(松尾産業製「#70番」)で塗布し、80℃で乾燥し、基材フィルムー低電気抵抗層複合体を得た。

得られた基材フィルムー低電気抵抗層複合体から低電気抵抗層を剥離し、厚みと体積抵抗値を測定した結果、低電気抵抗層の厚みは3μmであり、フィルムの性能を表2に示した。

[0033]

(実施例6~9、及び比較例3,4)

<導電性熱可塑性樹脂フィルムの作製>

実施例1~4、比較例1、2で得られた導電性水蒸気バリアー層フィルムと、実施例5で得られた低電気抵抗層フィルムを、それぞれ下記の組み合せで、低電気抵抗層/導電性水蒸気バリアー層/低電気抵抗層の順に配置し、熱プレスにて一体化し、導電性熱可塑性樹脂フィルムを作製した。

熱プレス法の条件は、加熱温度 140 \mathbb{C} 、圧力 4.9×10^6 Pa (50 kg f / cm 2)、プレス時間 5 分であった。

実施例 6 : 実施例 1 で得られた導電性水蒸気バリアー層フィルム/実施例 5 で得られた低電気抵抗層フィルム。

実施例7:実施例2で得られた導電性水蒸気バリアー層フィルム/実施例5で得られた低電気抵抗層フィルム。

実施例8:実施例3で得られた導電性水蒸気バリアー層フィルム/実施例5で得られた低電気抵抗層フィルム。

実施例9:実施例4で得られた導電性水蒸気バリアー層フィルム/実施例5で得られた低電気抵抗層フィルム。

比較例3:比較例1で得られた導電性水蒸気バリアー層フィルム/実施例5で得られた低電気抵抗層フィルム。

比較例4:比較例2で得られた導電性水蒸気バリアー層フィルム/実施例5で得られた低電気抵抗層フィルム。

得られた導電性熱可塑性樹脂フィルムの厚みはいずれも100μmであり、フィルムの性能を表3に示した。

 $[0\ 0\ 3\ 4\]$

透湿度(水蒸気透過率)の測定法

[0035]

(体積固有抵抗値の測定)

本発明における体積固有抵抗値の測定は、JISK7194に準じて、以下のように行い、単位は Ωcm で表した。

1. 測定装置

Loresta HP (三菱化学(株)製)

2. 測定方式

四端子四探針法 (ASPタイププローブ)

3. 測定印可電流

1 0 0 m A

(フィルム厚み方向の抵抗測定)

低電気抵抗層及び導電性水蒸気バリアー層の厚み方向の抵抗値は以下の方法で評価した。

1. 測定装置

抵抗計: YMR-3型((株)山崎精機研究所社製)

負荷装置:YSR-8型((株)山崎精機研究所社製)

電極:真鍮製平板2枚(面積6.45 c m²、鏡面仕上げ、表面金メッキ)

2. 測定条件

方法: 4 端子法

印加電流:10mA(交流、287Hz)

開放端子電圧: 20mVピーク以下

荷重: 1.8MPa(18.6kgf/cm²)

3. 測定方法

図1に示した測定装置により測定した。

【表 1】

表1

	PPエラスト マー	黒鉛	カーボンブラッ ク	体積固有抵抗 値(四探針法)	厚み方向の 抵抗値	透湿度
	体積%	体積%	体積%	Ωcm	mΩ	g/(m²·24時間)
実施例1	80	10	10	0.32	4.4	2.31
実施例2	72	20	8	0.35	4.7	1.46
実施例3	64	30	6	0.36	7	1.24
実施例4	56	40	4	0.28	7.2	1.06
比較例1	88	0	12	0.85	10	4.8
比較例2	60	40	0	160	250	1

[0036]

表1に実施例および比較例を示す。実施例1~4に示す通り、PPエラストマーに黒鉛及びカーボンブラックを添加したものは、透湿度が1.06~2.31g $/m^2/2$ 4時間であり、また、体積固有抵抗値は0.28~0.36 Ω cmとなり、透湿度が3g $/m^2/2$ 4時間以下であり、体積固有抵抗値が0.5 Ω cm以下である本発明の導電性熱可塑性樹脂フィルムである。また、厚み方向の抵抗値は4.4~7.2 Ω cmと低く、優れた電気特性を示している。

これに対し、比較例 1 に示すように、PP エラストマーにカーボンブラックのみを添加したものは、透湿度が 4 . 80 g / m^2 / 24 時間であり、体積固有抵抗値が 0 . 85 Ω c m と大きいため、厚み方向の抵抗値は 10 . 0 m Ω と大きくなり、実施例に比較して劣っている。

【表 2】

表2

	スチレン系ェ ラストマー	微細な炭 素繊維	体積固有抵抗 値(四探針法)	厚み方向の抵 抗値	透湿度
	体積%	体積%	Ωcm	mΩ	g/(m²·24時 間)
実施例5	80	20	0.1	0.2	100以上

[0037]

さらに、表 2 の実施例 5 に示す体積固有抵抗値が 0 . 1 0 Ω c m である低電気抵抗層は、透湿度は 1 0 0 g Z M M M 時間以上であるが、表 3 の実施例 6 \sim 9 に示すように、

実施例 $1\sim 4$ のフィルムの両面に貼り合わせることで、表1 の実施例 $1\sim 4$ と同等の透湿度を有し、また、厚み方向の抵抗値が1. $1\sim 2$. 0 m Ω と、非常に低い導電性熱可塑性樹脂フィルムを得ることができる。

【表3】

表3

	厚み方向の抵	透湿度	
	抗値		
	mΩ	g/(m²·24時 間)	
実施例6	1.1	2.31	
実施例7	1.5	1.45	
実施例8	1.6	1.25	
実施例9	1.7	1.05	
比較例3	2.0	4.8	
比較例4	150	1.0	

[0038]

これに対し、表3の比較例3では、厚み方向の抵抗値が小さくても透湿度が高く、比較例4では、透湿度が低くても厚み方向の抵抗値が大きくなってしまい、実用性に欠ける。

【図面の簡単な説明】

[0039]

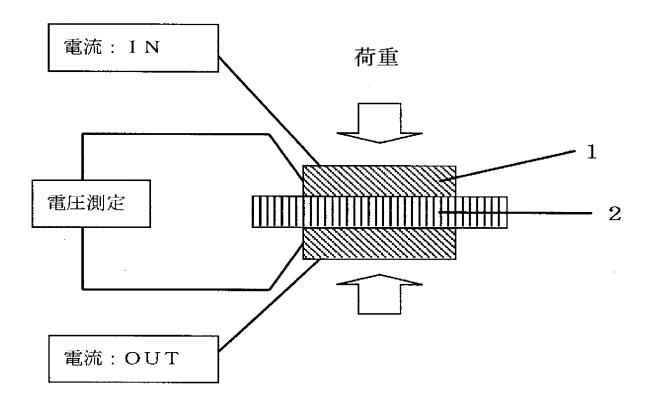
【図1】厚み方向の抵抗値を測定する装置の概略図。

【符号の説明】

[0040]

1:真鍮製電極(表面金メッキ)

2:サンプル(導電シート)



【書類名】要約書

【要約】

【課題】 積層型の電気二重層キャパシタ用集電体やプロトンイオンポリマー電池用集電体として使用した場合、キャパシタセル内の内部抵抗を低減し、キャパシタセルの寿命を長くすることができる導電性熱可塑性樹脂フィルムを提供する。

【解決手段】 熱可塑性樹脂に導電剤を混合してなる導電性熱可塑性樹脂フィルムにおいて、前記導電性熱可塑性樹脂フィルムは少なくとも導電性水蒸気バリアー層を含み、該導電性水蒸気バリアー層についてJIS K-7129 B法による透湿度が、40 $\mathbb C$ 、90 $\mathbb C$ $\mathbb C$

【選択図】 なし

出願人履歴

00000006172

東京都千代田区丸の内2丁目5番2号 三菱樹脂株式会社